#### MAGNETIC CARRIER PARTICLE

Patent number:

JP58145621

Publication date:

1983-08-30

Inventor:

IMAMURA KENJI; SAITOU HIROSHI; KAKIZAKI KATSUHISA; MAKINO MOTOHIKO

Applicant:

TDK ELECTRONICS CO LTD

Classification:

- international:

C01G49/00; C01G51/00; H01F1/36; C01G49/00; C01G51/00; H01F1/12; (IPC1-7): C01G49/00; C01G51/00; H01F1/36

- european:

**Application number:** JP19820020963 19820212 **Priority number(s):** JP19820020963 19820212

AK

Report a data error here

#### Abstract of JP58145621

PURPOSE:Magnetic carrier particles having a wide range of change in resistance value, obtained by constituting a ferrite having a composition shown by a specific formula calculated as a bivalent or trivalent metal oxide. CONSTITUTION:Magnetic carrier particles comprising a ferrite having a composition shown by the formulalcalculated as a bivalent or trivalent metal oxide. In the formulal, M is Mg or a combination of Mg with one or more of Zn, Cu, Mn and Co. When M contains Mg and one or more elements, a molar ratio of Mg to M is >=0.05, and x is >=53mol%. MO in the formulalis preferably a substance shown by the formula II. In the formula II, X is Zn or a combination of mg with one or more of Cu, Mn and Co; Y is >=0.05 and <1. The ferrite particles have a spinel structure, <= about 1,000mu average particle diameter, and about 10<4>-10<14>OMEGA resistance at 100V impressed voltage.

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

# ⑲ 日本国特許庁(JP)

⑪特許出願公告

#### 報(B2) 公

昭62-37782

⑤Int Cl.⁴

識別記号

广内整理番号

200公告 昭和62年(1987) 8月14日

G 03 G 9/10 // C 01 G 49/00 7381 - 2H7202-4G

発明の数 1 (全5頁)

**図発明の名称** 磁性キャリヤ粒子

> ②特 顋 昭57-20963

63公 開 昭58-145621

願 昭57(1982)2月12日 ②出

@昭58(1983)8月30日

四発 明 者 今 村 賢 東京都中央区日本橋一丁目13番1号 東京電気化学工業株 式会社内

郊発 明 者 斎 東京都中央区日本橋一丁目13番1号 東京電気化学工業株 藤

式会社内 四発 明 者 柿 唂 勝久 東京都中央区日本橋一丁目13番1号 東京電気化学工業株

式会社内

⑫発 明 者 牧 野 元 東京都中央区日本橋一丁目13番1号 東京電気化学工業株 彦

式会社内

人 创出 ティーディーケィ株式 東京都中央区日本橋1丁目13番1号

会社

弁理士 石井 四代 理 人 陽一

査 官 矢 沢 清 純

2

### 切特許請求の範囲

2 価金属酸化物または3 価金属酸化物に換算 して下記式〔I〕で表される組成をもつフェライ トからなることを特徴とする磁性キャリャ粒子。 式〔I〕  $(MO)_{100-x} (Fe_2O_3)_x$ {上記式において、Mは、MgまたはMgとZn、 Cu、MnおよびCoのうちの1種以上との組合せを 表わす。ただし、MがMgのほかに他の元素の1 種以上を含む場合、M中のMgの原子比は0.05以 上である。

さらに、xは53モル%より大である。}

#### 発明の詳細な説明

Ⅰ 発明の背景

### 技術分野

本発明は、磁性キャリヤ粒子に関する。

さらに詳しくは、特に磁気ブラシ現像に用いる 磁性キャリャ粒子に関する。

### 先行技術とその問題点

磁気ブラシ現像において、キャリャ粒子とし て、いわゆるソフトフェライトを用いる旨の提案 20 このため、フェライト粒子としては、焼成雰囲 がなされている。(米国特許第3839029号、同

3914181号、同3929657号等)。

このようなフェライトからなるキャリヤ粒子 は、従来の鉄粉キャリヤと同等の磁気特性を示す 他、鉄粉キャリャのように、表面に樹脂等の被覆 5 層を設ける必要がないので、耐久性もきわめて高 いものである。

この場合、従来キャリヤ粒子として実際に、用 いられているフェライトの組成は、(MO)ioo-x (Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>)<sub>x</sub> (ただしMは2価の金属の1種以上) 10 とあらわしたとき、xが53モル%程度あるいはそ れ以下である。

ところで、本発明者らの研究結果によれば、同 一組成のフェライト粒子でも、焼成の際の雰囲気 を制御すると、粒子の抵抗が変化することが判明 15 している。そして、キャリヤ粒子の抵抗を変える ことにより、種々の階調をもつ画像が得られ、画 質を種々選定できる。また、抵抗を変えることに より、種々の複写装置に最適の特性とすることが できる。

気を変更することにより抵抗値の変化巾が大きい

ものほど好ましいといえる。

しかし、上記したような、Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>量53モル%程 度以下の組成のものでは、それ自体抵抗値が高 く、得られる画像濃度が低い。また、焼成雰囲気 を変更しても抵抗値の変化巾は小さく、階調性の 5 変化率が小さく、画質を任意に選択できないこと が判明している。

# Ⅱ 発明の目的

本発明は、このような実状に鑑みなされたもの であつて、その主たる目的は、抵抗値変化巾が従 10 来に比し格段と広いフェライトキヤリヤ粒子組成 を提供することにある。

本発明者らは、このような目的につき種々検討 をくりかえした結果、本発明をなすに至つた。

価金属酸化物に換算して下記式〔I〕で表される 組成をもつフェライトからなることを特徴とする 磁性キャリヤ粒子である。

式 (I)  $(MO)_{100-x} (Fe_2O_3)_x$ 

(上記式において、Mは、MgまたはMgとZn、20 るとより好ましい結果を得る。 Cu、MnおよびCoのうちの1種以上との組合せを 表わす。ただし、MがMgのほかに他の元素の1 種以上を含む場合、M中のMgの原子比は0.05以 上である。

さらに、xは53モル%より大である。}

# Ⅲ 発明の具体的構成

以下、本発明の具体的構成について詳細に説明 する。

上記式において、Mは、Mgのみからなるか、 あるいはMgとZn、Cu、MnおよびCoのうちの1 30 このような組成をもつフェライト粒子中には、 種以上との計2~5種の組合せである。

一方、Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>に換算したFe量xは53モル%より 大である。xが53モル以下となると、抵抗値変化 巾が小さくなつてしまう。そして、特に、xが54 モル%以上となると、抵抗値変化巾はきわめて大 35 きくなる。

これに対し、xの上限については特に制限はな く、100モル%未満でありさえすればよい。た だ、飽和磁化の点では、xが99モル%、より好ま とき、飽和磁化はきわめて大きくなり、キャリヤ が感光体に付着したり、キャリャが磁気ブラシか ら飛散してしまうことがほとんどなくなるからで ある。

4

他方、Mは上記のとおりであり、Mは、Mgの みからなるものあつても、Mgと他のZn、Cu、 Mn、Coの1種以上からなるものであつてもよ い。ただ、MがMgのほかに他の元素の1種以上 を含むときには、M中のMgの原子比は0.05以上 である。

これは、Mgの原子比が0.05未満となると、飽 和磁化が減少し、前記のようなキャリヤ付着やキ ヤリヤ飛散が多くなるからである。

このような上記式〔Ⅰ〕で表わされる組成のう ちでは、式〔I〕におけるMOが下記式〔II〕で 表わされるものであることが好ましい。

 $(MgO)_y (XO)_{1-y}$ 式〔Ⅱ〕

上記式〔Ⅱ〕において、Xは、Zn、またはZn すなわち、本発明は、2価金属酸化物または3 15 とCu、MnおよびCoのうちの1種以上との組合せ を表わす。 y は 0.05以上 1 未満である。

> このような上記式〔Ⅱ〕で示される組成のもの は、きわめて高い飽和磁化を与える。

> この場合、yが0.05~0.99、特に0.1~0.7とな

さらに、X中におけるZnの原子比は、1また は0.3以上1未満であることが好ましい。このと き飽和磁化はきわめて高いものとなる。

なお、XがZnと他のCu、Mn、Coのうちの2 25 種または3種との組合せであるとき、Cu、Mnな いしCoの組成比率は任意のものとすることがで きる。

このようなフェライト粒子は、スピネル構造を もつ。

一般に、全体の5モル%以内の範囲内でCa、 Ba, Cr, Ta, Mo, Si, V, B, Pb, K, Na, Ba、等の元素が酸化物等の形で含有されていて もよい。

このようなフェライト粒子は、通常、1000μπ 以下の平均粒子径をもつ。

また、粒子表面には、一般には被覆層を形成せ ず、そのまま磁性キャリヤ粒子とされる。

上記したような本発明の磁性キャリヤ粒子を構 しくは90モル%以下であることが好ましい。この 40 成するフェライト粒子の抵抗は、下記のような測 定を行つたとき、100V印加時において、10°~  $10^{14}\Omega$ 、特に $10^{6}\sim10^{12}\Omega$ の範囲内とされる。

> そして、このような抵抗値範囲内にて、本発明 のフェライト粒子は、後述の焼成条件の変更によ

所望の粒度に分級して本発明の磁性キャリヤ粒子 が製造される。

6

り、抵抗値が連続的に変化し、その最大変化比は 10°~10'°にも及び、任意の画質の静電画像を適 宜選定することができる。

フェライト粒子の抵抗測定は、磁気ブラシ現像 方式を模し、下記のようにして行う。

すなわち、磁極間間隙 8 mにて、N極および S 極を対向させる。この場合、磁極の表面磁束密度 は1500Gauss、対向磁極面積は10×30mとする。 磁極間に、電極間間隙8㎜にて、非磁性の平行平 板電極を配置し、電極間に被検試料200mgを入 10 れ、磁力により電極間に試料を保持する。このよ うにして抵抗を、絶縁抵抗計または電流計により 測定すればよい。

なお、このようにして測定した抵抗が、10⁴Ω 未満となると、キャリヤの感光体への付着が多く なり、また、解像力、階調性等が低下したり、画 質が硬調となる傾向にある。

さらに、本発明におけるフェライト粒子の飽和 い。このとき、キャリヤが感光体に付着するいわ ゆるキャリヤ引きが解消し、また、くりかえし現 像に際してのキャリャの飛散がなくなるからであ る。この場合 $\sigma_m$ は40emu/9以上であると、よ り好ましい結果を得る。

このようなフエライト粒子からなる磁性キャリ ヤ粒子は、大略米国特許第3839029号、同3914181 号、同3926657号等に記載されているような一般 的な手順によつて製造される。

する。

次いで、溶媒、通常水を加え、例えばボールミ ル等によりスラリー化し、必要に応じ、分散剤、 結合剤等を添加する。

る。

この後、所定の焼成雰囲気および焼成温度プロ フィールにて焼成を行う。焼成は常法に従う。

この場合、焼成の際の平衡酸素分圧を減少させ れば、抵抗値は減少する。そして、焼成雰囲気を 40 空気中から窒素雰囲気中まで連続的に酸素分圧を 変化させたとき、粒子の抵抗値は連続的に変化す る。

焼成終了後、粒子を解砕ないし分散させ、次に

# IV 発明の具体的作用効果

本発明の磁性キャリャ粒子は、トナーと組合せ 5 て現像剤とされる。この場合、用いるトナーの種 類およびトナー濃度については制限はない。

また、静電複写画像を得るにあたり、用いる磁 気ブラシ現像方式および感光体等についても特に 制限はなく、公知の磁気ブラシ現像法に従い、静 電複写画像が得られる。

本発明の磁性キャリャ粒子は、その焼結雰囲気 をかえて製造することにより、10°~10°にも及 ぶ広い抵抗値変化比をもつ。このため、コピー装 置の機種に応じ、最適画像を与えるキャリヤ粒子 をこえると、画像濃度が低下する。一方、 $10^{\circ}\Omega$  15 を容易に得ることができる。また、任意の画質を 選定することができる。

> そして、表面に被膜形成する必要がないので、 耐久性も良好である。

また、飽和磁化も35emu/8以上を得、キャリ 磁化 $\sigma_m$ は、35emu/g以上であることが好まし 20 ヤが感光体に付着する、いわゆるキャリャ引き や、キャリャの飛散の発生も少ない。

# V 発明の具体的実施例

以下、本発明を具体的実施例により、さらに詳 細に説明する。

### 25 実施例 1

2価金属酸化物およびFe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>に換算して、モル 比で、下記表1に示される6種の組成にて(試料 No.1~6)、対応する金属酸化物を調合した。

次に、この調合組成物1重量部あたり、1重量 すなわち、まず、対応する金属の酸化物を調合 30 部の水を添加し、ボールミルにて 5 時間混合し、 スラリー化し、分散剤および結合剤を適量添加し

> 次いで、150℃以上の温度で、スプレードライ ヤーにより造粒乾燥した。

そして、スプレードライヤーにて造粒乾燥す 35 各造粒物を、トンネル炉中にて、それぞれ酸素 を含む窒素雰囲気および窒素雰囲気下で、それぞ れ最高温度1350℃で焼成した。

> この後、解砕、分級して、平均粒子径45μmの 計12種のフェライト粒子を得た。

> 得られた各フェライト粒子のX線解析および定 量化学分析を行つたところ、各粒子ともスピネル 構造をもち、上記調合比と対応する金属組成をも つことが確認された。

次いで、得られた各フェライト粒子の飽和磁化

 $\sigma_{\rm m}$  (emu/g) と100V印加時の抵抗( $\Omega$ )を測 定した。

計で測定した。

料の100V印加時の抵抗を絶縁抵抗計で測定し た。

各組成につき、測定された窒素中焼成での(σ m)N、酸素を含む窒素雰囲気中焼成での(σm)A、 中焼成での抵抗RNおよび抵抗変化比RA/RNを 下記表1に示す。

\*\*さらに、以上のような各フェライト粒子をその まま磁性キャリャ粒子として、トナー濃度11.5重 量%にて、市販の2成分トナー(平均粒子径11.5 15 ±1.5μπ)と混合して、現像剤とした。

各現像剤を用い、市販の静電複写機を用い、磁\*

\*気ブラシ現像を行つた。

この場合、磁気ブラシ用マグネツトローラーの この場合、飽和磁化 σmは、振動試料型の磁力 表面磁束密度は1000 Gauss、回転数は90 rpmであ る。また、マグネツトローラー感光体間隙は4.0 また抵抗は、上記したようにして、200mの試  $5 \pm 0.3m$ である。さらに、感光体としては、セレ ン感光体を用い、表面最高電位は800Vとした。

8

イーストマン・コダツク社製のグレースケール を用い、上記の静電複写機により、普通紙上にト ナー画像を得、オリジナル濃度(OD) 1.0におけ 酸素を含む窒素雰囲気中焼成での抵抗R1、窒素 10 る画像濃度(ID)を求め、各組成における窒素 雰囲気中焼成を行つた粒子の(ID)。と、酸素を 含む窒素雰囲気中焼成を行つた粒子の(ID)、と の差を求めた。

結果を表1に併記する。

なお、ほとんどの磁性キャリャ粒子は、キャリ ヤの感光体への付着はほとんどなく、またキャリ ヤ飛散もほとんどなかつた。

表

試料 No.	本発明				比 較	
	1	2	3	4	5	6
組成(モル%)			· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·			·
MgO.	.6	10.5	14.5	18.5	19.5	23
ZnO	10	20	20	20	20	20
CuO	4	7.5	7.5	7.5	7.5	7.5
$Fe_2O_3$	80	62	58	<b>54</b> .	53	49.5
飽和磁化(emu/g)				:		-
$(\sigma_m)_N$	95	85	85	<b>70</b> ·	70	46
$(\sigma_{\rm m})_{\rm A}$	65	62	<b>5</b> 5	50	50	46
抵抗(Ω)						•
$R_N$	104	105	10 <sup>6</sup>	10 <sup>8</sup>	10°	1010
R <sub>A</sub>	10 <sup>1 2</sup>	1012	1012	1012	1012	1012
R <sub>A</sub> /R <sub>N</sub>	10 <sup>8</sup>	10°	10 <sup>6</sup>	104	10 <sup>3</sup>	10 <sup>2</sup>
$(ID)_N - (ID)_A$	1.0	1.0	0.9	0.7	0.3	0.2

表1に示される結果から、Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>量 xが53モル %より大きい本発明の磁性キャリャ粒子は、抵抗 変化比がきわめて大きく、画像の階調が大きく変 化し、選択できる画質の自由度がきわめて大きい ことがわかる。

なお、上記において焼成雰囲気を、酸素と窒素 の混合ガスとし、混合比を種々変更したところ、 抵抗および画像濃度が、上記の値の中間にて連続

的に変化することが確認された。 実施例 2

下記表2および表3に示される組成にて、実施 例1に準じて磁性キャリヤ粒子を作成し、上記R 40 A, RN, RA-RNおよび (ID) ~(ID) を測定し

た。

結果を表2および表3に示す。

10

9

麦

試料No.	組 成 (モル%)		$R_{N}(\Omega)$	R <sub>A</sub> /R <sub>N</sub>	(ID) <sub>A</sub> -
7(比較)	$((Mg0)_{0.04}(Zn0)_{0.96})_{50.5}(Fe_20_3)_{48.5}$	1012	1010	10 <sup>2</sup>	0.2
8(比較)	$((Mg0)_{0.04}(Zn0)_{0.98})_{47}(Fe_2O_3)_{53}$ $\sigma_m < 20emu/g$	1012	107	10 <sup>5</sup>	0.7
8′(比較)	$(MgO)_{31.5}(ZnO)_{19}(Fe_2O_3)_{48.5}$	10 <sup>13</sup>	1010	10°	0.3
9(本発明)	$(MgO)_{25}(ZnO)_{15}(Fe_2O_3)_{60}$	1013	10 <sup>e</sup>	10 <sup>7</sup>	0.9
10(比較)	$(MgO)_{10.5}(ZnO)_{20}(MmO)_{20}(Fe_2O_3)_{48.5}$	1012	10°	10 <sup>3</sup>	0.3
11(本発明)	$(MgO)_{9.3}(ZnO)_{15.7}(MnO)_{20}(Fe_2O_3)_{55}$	1012	107	105	0.8
12(比較)	$(MgO)_{25}(ZnO)_{25}(CoO)_{1}(Fe_{2}O_{3})_{49}$	10 <sup>13</sup>	1011	10 <sup>2</sup>	0.2
13(本発明)	$(MgO)_{18.6}(2nO)_{18.4}(CoO)_{1}(Fe_{2}O_{3})_{80}$	10 <sup>13</sup>	10 <sup>e</sup>	10°	1.0
14(比較)	$(MgO)_{25}(ZnO)_{20}(MnO)_{2.5}(CuO)_{3}(Fe_{2}O_{3})_{48.5}$	1012	10°	10 <sup>3</sup>	0.3
15(本発明)	$(MgO)_{18.8}(ZnO)_{13.7}(MnO)_{2.5}(CuO)_{3}(Fe_{2}O_{3})_{62}$	10 <sup>1 2</sup>	10 <sup>5</sup>	10°	0.9

表 3

試料No.	組 成 (モル%)	$R_{A}(\Omega)$	$R_{N}(\Omega)$	R <sub>A</sub> /R <sub>N</sub>	$(ID)_{N}-(ID)_{A}$
16(比 較)	$(Mg0)_{20}(Zn0)_{20}(Mn0)_{5}(Cu0)_{8}(Fe_{2}0_{3})_{49}$	1013	1011	10 <sup>2</sup>	0.2
17(本発明)	$(Mg0)_{10}(Zn0)_{20}(Mn0)_{3.8}(Cu0)_{6.1}(Fe_20_3)_{60}$	1013	10°	10 <sup>e</sup>	0.8
18(比較)	$(MgO)_{10}(ZnO)_{20}(MnO)_{20}(CoO)_{1}(Fe_{2}O_{3})_{49}$	10 <sup>1 3</sup>	1011	10 <sup>2</sup>	0.2
19(本発明)	$(MgO)_{3.8}(ZnO)_{15}(MnO)_{0.1}(CoO)_{1}(Fe_{2}O_{3})_{80}$	1013	10 <sup>3</sup>	10¹ °	1.0
20(比較)	$(MgO)_{10}(ZnO)_{20}(MnO)_{10}(CoO)_{1}(Fe_{2}O_{3})_{49}$	1013	1010	$10^3$	0.3
21(本発明)	$(MgO)_{8.8}(ZnO)_{20}(MnO)_{5.2}(CoO)_{1}(Fe_{2}O_{3})_{55}$	10 <sup>13</sup>	10°	10 <sup>6</sup>	0.9
22(比較)	$(MgO)_{20}(ZnO)_{23}(MnO)_{2}(CuO)_{4}(CoO)_{1}(Fe_{2}O_{3})_{50}$	10 <sup>1 2</sup>	10°	$10^3$	0.3
23(本発明)	$(MgO)_{18}(ZnO)_{20}(MnO)_{2}(CuO)_{4}(CoO)_{1}(Fe_{2}O_{3})_{55}$	1012	10°	105	0.8

表 2 および表 3 に示される結果から、本発明の 効果があきらかである。

なお、試料 $No.8 \sim 23$ では、40emu/8以上の $\sigma$  mが得られ、キャリヤ引きとキャリヤ飛散がほと 30

んどなかつたが、試料No.7、8では、 $\sigma_m$ が 20emu/g以下であり、キャリャ引きとキャリャ 飛散が大きかつた。